WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENT WESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07C 233/36, 231/12, 229/12, 227/08, C11D 1/90

A1

(11) Internationale Veröffentlichungsmummer: WO 96/25389

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

22. August 1996 (22.08.96)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP96/00520

(22) Internationales Anmeldedatum: 8. Februar 1996 (08.02.96)

(30) Prioritätsdaten:

195 05 196.3

16. Februar 1995 (16.02.95)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): HENKEL KOMMANDITGESELLSCHAFT AUF AKTIEN [DE/DE]; D-40191 Düsseldorf (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): ARMADA, Massimo [IT/IT]; Via Parri, 9, I-20017 Rho (IT). BEHLER, Ansgar [DE/DE]; Siegfriedstrasse 80, D-46240 Bottrop (DE). BIGORRA LLOSAS, Joaquim [ES/ES]; Calassanc Duran, 41, Esc. E 4° 1°, E-08203 Sabadell (ES). HENSEN, Hermann [DE/DE]; Rathmacherweg 13, D-42781 Haan (DE). PI SUBIRANA, Rafael [ES/ES]; Roger de Flor, 10,-8°, 2', E-08400 Granollers (ES). SEIPEL, Werner [DE/DE]; Hofstrasse 29, D-40723 Hilden (DE). TESMANN, Holger [DE/DE]; Unter den Linden 23, D-41363 Jüchen (DE). UPHUES, Gunter [DE/DE]; Robert-Koch-Strasse 45, D-40789 Monheim (DE). SCHMID, Karl-Heinz [DE/DE]; Stifterstrasse 10, E-40822 Mettmann (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT,

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: LOW-VISCOSITY AQUEOUS CONCENTRATES OF BETAINE TENSIDES

(54) Bezeichnung: NIEDRIGVISKOSE WÄSSRIGE KONZENTRATE VON BETAINTENSIDEN

(57) Abstract

aqueous Low-viscosity concentrates of betaine tensides of the formula (1) in which R1 is an aliphatic alkyl radical with 8 to 22 carbon atoms, R² and R³ are mutually independently an alkyl and/or hydroxyalkyl radical with 1 to 4 carbon $R^1[CONH(CH_2)_n]_pN^+-(CH_2)_mCOO$

atoms, n and m are mutually independently numbers in the 1 to 5 range and p is 0 or 1, are obtained by reacting fatty amines or fatty acid aminoamides with halogen carbonic acids or their salts in the prior art manner and adding nitrogen compounds selected from the group consisting of (a) sulphobetains, (b) amphoglycinates, (c) trimethyl glycine and/or (d) dicarbonic acid mono and/or diamides as a liquifying agent.

(57) Zusammenfassung

Niedrigviskose wäßrige Konzentrate von Betaintensiden der Formel (I), in der R1 für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, R² und R³ unabhängig voneinander für einen Alkyl- und/oder Hydroxyalkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, n und m unabhängig voneinander für Zahlen im Bereich von 1 bis 5 und p für 0 oder 1 steht, werden erhalten, indem man Fettamine bzw. Fettsäureaminoamide mit Halogencarbonsäuren bzw. deren Salzen in an sich bekannter Weise umsetzt und vor, während oder nach der Quaternierung Stickstoffverbindungen ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von (a) Sulfobetainen, (b) Amphoglycinaten, (c) Trimethylglycin und/oder (d) Dicarbonsäuremono- und/oder -diamiden als Verfittssigungsmittel zusetzt.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AM	Armenica	GB	Vereinigtes Königreich	MX	Mexiko
AT	Osterreich	GE	Georgien	NE	Niger
AU	Australien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BB	Barbados	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BR	Belgien	HU	Ungarn	NZ	Neusceland
BP	Burkina Faso	Æ	Irland	PL	Polen
BG	Bulgarien	IT	Italien	PT	Portugal
N	Benin	JP `	Japan	RO	Ruminien
BR	Brasilien	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
BY	Belarus	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CA	Kanada	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE.	Schweden
CF.	Zentrale Afrikanische Republik	KR	Republik Korea	8G	Singapur
CG	Kongo	KZ	Kasachstan	SI	Slowenien
CH	Schweiz	u	Liechtenstein	SIC	Slowakei
a	Côte d'Ivoire	LK	Sri Lanka	SN	Senegal
CM	Kamerun	LR	Liberia	8Z	Swasiland
CN	China	LK	Litauen	TD	Tachad
CS	Tachechoelowakei	LU	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tachechiache Republik	LV	Lettland	TJ	Tadschikistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	TT	Trinidad und Tobago
DK	Dtnemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
EE	Estland	MG	Madagaskar	UG	Uganda
ES	Spenien	ML	Mali	US	Vereinigte Staaten von Amerika
PI	Finland	MN	Mongolei	uz	Usbekistan
FR	Prankreich	MR	Mauretanien	VN	Vietnam
GA	Gabon	MW	Malawi		

Niedrigviskose wäßrige Konzentrate von Betaintensiden

Gebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft niedrigviskose wäßrige Konzentrate von Betaintensiden mit einem Gehalt an ausgewählten Stickstoffverbindungen, ein Verfahren zu ihrer Herstellung sowie die Verwendung der Stickstoffverbindungen als Verflüssigungsmittel für wäßrige Betainkonzentrate.

Stand der Technik

Betaine bzw. amphotere Tenside sind ausgesprochen hautverträglich und weisen ausgezeichnete Reinigungseigenschaften auf. Sie eignen sich daher in besonderer Weise zur Konfektionierung einer Vielzahl von oberflächenaktiven Produkten. Zu ihrer Herstellung geht man im einfachsten Fall von tertiären Aminen aus, die mit Natriumchloracetat zu Alkylbetainen umgesetzt werden. Die Umsetzung von Fettsäureaminoamiden oder Imidazolinen mit Natriumchloracetat führt zur Bildung von amphoteren Tensiden vom Typ der Glycinate; wird als Alkylierungsmittel Acrylsäureester einges tzt, bilden sich Aminopropionate. Verbindung n der genannt n Art sind in einer

Vielzahl von Übersichtsartik in beschrieben, von denen an dieser Stell nur Parf.Cosm.Arom. 70, 67 (1986), HAPPI, 70, (Nov.1986) und Soap Cosm.Chem.Spec. 46, (Apr.1990) genannt sein sollen.

Ein besonderes Anliegen bei der Herstellung der Betaine bzw. amphoteren Tenside besteht darin, möglichst reine und somit dermatologisch und toxikologisch unbedenkliche Produkte zur Verfügung zu stellen. Unerwünscht sind beispielsweise Spuren von freien Aminen, Chloressigsäure und insbesondere Dichloressigsäure in den Tensiden. Auch Konservierungsstoffe, die die Betaine bzw. amphoteren Tenside vor mikrobiellem Befall schützen sollen, sind häufig nicht erwünscht, so daß ein weiteres Bedürfnis nach Produkten besteht, die auch ohne Zusatz von Hilfsstoffen gegenüber Keimbefall stabilisiert sind. Eine dritte Aufgabe der Erfindung besteht schließlich darin, möglichst hellfarbige Produkte mit einem hohen Feststoffg halt, vorzugsweise im Bereich von 40 bis 60 Gew.-% zur Verfügung zu stellen.

Aus dem Stand der Technik sind bereits eine Reihe von Druckschriften bekannt, die Teillösungen für die kumulierte Aufgabenstellung anbieten.

So wird beispielsweise in der DE-Al 39 39 264 (Henkel) vorgeschlagen, den Gehalt an Chloressigsäure in amphoteren Tensiden durch eine nachträgliche Behandlung der wäßrigen Lösungen mit Ammoniak, Aminosäuren oder Oligopeptiden zu verringern. Aus der DE-OS 29 26 479 (Th.Goldschmidt) ist ein Verfahren bekannt, bei dem man die Quaternierung im pH-B - rich von 7,5 bis 10,5 durchführt und so den R stgehalt an

fr iem Alkyli rungsmitt l minimiert. In di gleiche Richtung weist die L hre dr DE-A 20 63 424 (Rewo), die di pH-Regulierung für die Alkylierung von Imidazolinen beschreibt. Ferner wird in der DE-C 37 26 322 (Th.Goldschmidt) ein Verfahr n zur Nachbehandlung von Betainen beschrieben, bei dem man den Stoffen Mineralsäuren in solchen Mengen zusetzt, daß der pH-Wert der Lösung 1 bis 4,5 beträgt. Auf den Gehalt an Dichloressigsaure haben diese Verfahren jedoch keinen Einfluß. In der DE-A1 42 05 880 (Th.Goldschmidt) wird zur Minimierung von chlorierten Verunreigungen vorgeschlagen, die Betaine in wäßriger Lösung bei einer Temperatur im Bereich von 115 bis 180°C und damit unter erhöhtem Druck durchzuführen. Schließlich sind aus der DE-C1 42 07 386 (Th.Goldschmidt) Betainkonzentrate mit Feststoffgehalten oberhalb von 40 Gew.-% bekannt, die 1 bis 3 Gew.-% freie Fettsäure und 0 bis 4 Gew.-% Glycerin enthalten, einen Gehalt an freiem Amidoamin von weniger als 1 Gew.-% und einen pH-Wert im Bereich von 5 bis 8 aufweisen.

Nachdem keines dieser Verfahren des Stands der Technik di kumulierte Aufgabenstellung zufriedenstellend zu lösen vermag, hat die Aufgabe der Erfindung darin bestanden, neue wäßrige Betaine zur Verfügung zu stellen, die fließ- und pumpfähig sind, auch bei längerer Lagerung nicht vergelen, einen Feststoffgehalt von mindestens 40 Gew.-% und einen minimierten Gehalt an unerwünschten Nebenbestandteilen, insbesondere chlorierten Stoffen und freien Aminen aufweisen.

Beschreibung der Erfindung

Gegenstand dr Erfindung sind niedrigviskose wäßrige Konzentrate von Betaintensiden der Formel (I),

$$R^{2}$$
|
 $R^{1}[CONH(CH_{2})_{n}]_{p}^{N^{+}-(CH_{2})_{m}COO^{-}}$
|
 R^{3}

in der R¹ für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, R² und R³ unabhängig voneinander für einen Alkyl- und/oder Hydroxyalkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, n und m unabhängig voneinander für Zahlen im Bereich von 1 bis 5 und p für 0 oder 1 steht, erhältlich durch Kondensation von Fettaminen bzw. Fettsäureaminoamiden mit Halogencarbonsäuresalzen, die sich dadurch auszeichnen, daß sie ein n Gehalt an Stickstoffverbindungen ausgewählt aus der Grupp, die gebildet wird von

- (a) Sulfobetainen,
- (b) Amphoglycinaten,
- (c) Trimethylglycin und/oder
- (d) Dicarbonsäuremono- und/oder -diamiden

als Verflüssigungsmittel aufweisen.

Überraschenderweise wurde gefunden, daß der Zusatz der gnannt n Stickstoffverbindungen die Viskosität dr Konzentrate so weit h rabs tzt, daß nunm hr fliß- und pumpfähige Pro-

dukt mit einem Feststoffg halt im Brich von 40 bis 55 Gew.-% zur Verfügung g st 11t werd n könn n, di auch bei längerer Lagerung keine Tendenz zur Vergelung zeigen. Die erfindungsgemäßen Konzentrate sind zudem hellfarbig und weisen einen minimierten Gehalt an chlorierten Verbindungen auf. Zur Sicherstellung einer ausreichend niedrigen Viskosität ist ein Gehalt an freiem Aminoamid nicht erforderlich. Zudem sind die Konzentrate auch ohne Zusatz von Konservierungsmitteln gegen antimikrobiellen Befall ausreichend geschützt.

<u>Betaine</u>

Betaine, genauer Fettalkylbetaine und Fettsäureamidobetaine, stellen beide bekannte Stoffgruppen dar. Vorzugsweise bezieht sich die Erfindung auf

- *** Fettalkylbetaine der Formel (I), in der R¹ für einen Alkylrest mit 8 bis 18 Kohlenstoffatomen, R² und R³ für jeweils eine Methylgruppe, n und m unabhängig voneinander für 1, 2 oder 3 und p für 0 steht, bzw.
- *** Fettsäureamidobetaine der Formel (I), in der R¹ für einen Alkylrest mit 7 bis 17 Kohlenstoffatomen, R² und R³
 für jeweils eine Methylgruppe, n und m unabhängig voneinander für 1, 2 oder 3 und p für 1 steht.

Sul fobetaine

Sulfobetaine stellen bekannte amphotere Tenside dar, die man durch Quaternierung von Fettaminen oder Fettsäureaminoamiden vorzugsweise mit Chloralkansulfonaten wie beispielsweis Chlorhydroxypropansulfonsäure erhalten kann; letztere ist ihrerseits durch Umsetzung von Epichlorhydrin mit Natriumhydrogensulfit zugänglich. Eine Übersicht zu diesem Thema findet sich beispielsweise in Tens.Surf.Det., 28, 235, 337 (1991).

Sulfobetaine, die als Verflüssigungsmittel der Gruppe (a) in Betracht kommen, folgen beispielsweise der Formel (II),

$$R^{5}$$
|
 $R^{4}[CONH(CH_{2})_{n1}]_{p1}N^{+}-[A]-SO_{3}^{-}$
|
 R^{6}

in der R⁴ für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22, vorzugsweise 8 bis 18 Kohlenstoffatomen, R⁵ und R⁶ unabhängig voneinander für einen Alkyl- und/oder Hydroxyalkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, n1 für Zahlen im Bereich von 1 bis 5, p1 für 0 oder 1 und A für eine gegebenenfalls hydroxysubstituierte Alkylengruppe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatomen steht. Typische Beispiele sind Quaternierungsprodukte vom Kokosdimethylamin oder Kokosfettsäureamidopropylamin mit Chlorhydroxypropansulfonsäur der d ren Natriumsalz.

Amphoglycinat

Amphoglycinate, die als Verflüssigungsmittel der Gruppe (b) in Betracht kommen, folgen der Formeln (IIIa) bzw. (IIIb),

$$CH_{2}CH_{2}OH$$
|+
 $R^{7}[CONH(CH_{2})_{n2}]_{p2}NH-(CH_{2})_{m2}COO^{-}$
| CH₂CH₂OH (CH₂)_{m2}COOX

$$| +$$
 $R^{7}[CON(CH_{2})_{n2}]_{p2}NH-(CH_{2})_{m2}COO^{-}$
(IIIb)

in der R⁷ für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22, vorzugsweise 8 bis 18 Kohlenstoffatomen, n2 und m2 unabhängig voneinander für Zahlen im Bereich von 1 bis 5, p2 für 0 oder 1 und X für ein Alkalimetall steht. Besonders geeignete Amphoglycinate leiten sich von Kokosethanolamin oder Kokosfettsäureethylethanolamid ab. Neben den Amphoglycinaten können den erfindungsgemäßen Betainen auch die entsprechenden Imidazolinvorstufen vor bzw. während der Quaternierung zugesetzt werden. Im Verlauf dieser Ausführungsform werden die Amphoglycinate in situ erzeugt und verflüssigen das Produkt.

Dicarbonsăureamide

Als Verflüssigungsmittel der Gruppe (c) kommen Dicarbonsäuremono- und/oder -diamide in Frage. Hierbei handelt s sich vorzugsweise um Ums tzungsprodukt von Dicarbonsäuren der Formel (IV) HOOC-[A]-COOH

(IV)

in der A für eine lineare oder verzweigte, aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Alkylengruppe mit 1 bis 36 Kohlenstoffatomen steht, mit Aminen der Formel (V)

 R^8-NH-R^9

in der R⁸ für einen linearen oder verzweigten, aliphatischen, cycloaliphatischen, gegebenenfalls hydroxysubstituierten und/oder aminosubstituierten Alkylrest mit 1 bis 18, vorzugsweise 2 bis 4 Kohlenstoffatomen und R⁹ für Wasserstoff oder R⁸ steht.

Typische Beispiele sind Umsetzungsprodukte von Bernsteinsäure, e. Maleinsäure, Adipinsäure, Phthalsäure und/oder Dim rfettsäure mit Ethylamin, Ethanolamin, Propanolamin, Diethanolamin und insbesondere Dimethylaminopropylamin. Letzteres wird vorzugsweise vor oder während der Quaternierung zugesetzt und in sito betainisiert. Besonders bevorzugt sind Umsetzungsprodukte von Dimerfettsäure mit Dimethylaminopropylamin bzw. Adipinsäure mit Diethylentriamin.

Betainkonzentrate

Die erfindungsgemäßen Betainkonzentrate weisen einen Feststoffgehalt von mindestens 40, vorzugsweise von 40 bis 60 und insbesondere von 42 bis 48 Gew.-% - bezogen auf die Konzentrat - auf. Der Aktivsubstanzgehalt, d.h. der G halt an Betain n, li gt in dr R g l 8 bis 12 Gew.-% niedrig r. Der Ge-

halt an Stickstoffverbindung n in d n Konz ntraten kann 1 bis 40, vorzugsweise 2 bis 25 und insbesond r 4 bis 8 Gew.-% - bezogen auf die Konzentrate - betragen. Der Anteil an anorganischen Salzen, beispielsweise Natriumchlorid, kann 5 bis 10 Gew.-% ausmachen.

Im Hinblick auf die Lagerstabilität der Produkte hat es sich als vorteilhaft erwiesen, die Konzentrate auf einen pH-Wert im Bereich von 5 bis 8 einzustellen.

Der Gehalt an freiem Fettsäureaminoamid und Seife liegt üblicherweise jeweils unter 1 und insbesondere unter 0,8 Gew.-%, der Gehalt an Mono- bzw. Dichloressigsäure jeweils unter 5 ppm - bezogen auf die Konzentrate. In einer besonderen Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens kann d n Betainkonzentraten 0,1 bis 0,8 Gew.-% freie C12-C18-Fettsäure und/oder 0,1 bis 3 Gew.-% eines Polyols, vorzugsweise Glyc-rin, Sorbitol oder Butylglucosid zugesetzt werden.

Kondensationsreaktion

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung betrifft ein Verfahr n zur Herstellung niedrigviskoser wäßriger Konzentrate von Btaintensiden, bei dem man Fettamine bzw. Fettsäureaminoamide mit Halogencarbonsäuren bzw. deren Salzen in an sich bekannter Weise umsetzt, und Stickstoffverbindungen ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von

- (a) Sulfobetain n,
- (b) Amphoglycinaten,

- (c) Trim thylglycin und/oder
- (d) Dicarbonsäuremono- und/od r -diamid n

als Verflüssigungsmittel insbesondere vor, auch auch während oder nach der Quaternierung zusetzt.

Die Durchführung der Kondensationsreaktion erfolgt in an sich bekannter Weise, wobei man das Fettamin bzw. Fettsäureaminoamid, vorzugsweise C12/18- bzw. C8/18-Kokosfettamine bzw. -Fettsäureaminoamide, und die Halogencarbonsäuren bzw. deren Salze, vorzugsweise Natriumchloracetat, unter Einhaltung eines pH-Wertes im Bereich von 7 bis 8 erhitzt und nachdem der Gehalt an freiem Aminoamid unter 0,5 Gew. - & abgesunken ist, die Reaktionsmischung in einem Druckgefäß über einen Zeitraum von 1 bis 2 h einer Nachbehandlung bei einer Temperatur von 100 bis 140°C und einem pH = 10 bis 14 - gemessen in 10 Gew.-%iger Produktlösung - unterwirft. Nach Abschluß der Nachreaktion empfiehlt es sich, das Konzentrat wieder auf einen neutralen pH-Wert einzustellen. Produkte mit besonders niedriger Viskosität werden erhalten, wenn man die Stickstoffverbindungen vor. bzw, während der Quaternierungsreaktion zusetzt.

Gewerbliche Anwendbarkeit

Die erfindungsgemäßen wäßrigen Betaine sind auch hochkonz ntriert flüssig, lagerstabil und weisen einen minimierten Anteil an unerwünschten Nebenbestandteilen auf. Sie eignen sich für die H rstellung oberflächenaktiver Mittel, insbesonder von R inigungsprodukten sowie Haarbehandlungs- und -pflegemitt ln, in den n si in Mengen v n 1 bis 30, vorzugsweise 2 bis 10 Gew.-% - bezog n auf die Mittel - nthalten s in können.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung betrifft daher die Verwendung der genannten Stickstoffverbindungen als Verflüssigungsmittel zur Herstellung von niedrigviskosen wäßrigen Konzentraten von Betaintensiden.

Die folgenden Beispiele sollen den Gegenstand der Erfindung näher erläutern, ohne ihn darauf einzuschränken.

<u>Beispiele</u>

Beispiel 1:

227,2 g (1,91 mol) Natriumchloracetat wurden zusammen mit 190 q Sulfobetain Dehyton(R) F512 (Henkel KGaA, Betaingehalt 36 Gew.-%), 6,2 g Laurinsäure (0,08 Gew.-%) unch 40 g (5 Gew.-% jeweils bezogen auf das zu bildende Betain) Glycerin in ca. 780 ml Wasser gelöst. Anschließend wurden bei 40°C 497,5 g (1,63 mol) eines Fettsäureaminoamids eingerührt, das durch Amidierung einer gehärteten Kokosfettsäure mit 3-N, N-Dimethylaminopropylamin hergestellt worden war und einen Gehalt von 4,6 Gew.-% titrierbaren Stickstoff aufwies. Nach Erwärmen des Gemisches auf 90°C und Bildung einer klaren, dünnflüssigen Lösung wurden weitere 55,3 g (0,18 mol) des Fettsäur aminoamids zugegeben. Unter Einhaltung eines pH-Wertes zwischen 7,5 und 9,0 wurde die Reaktion fortgesetzt, bis nach ca. 2 h der Gehalt an freien Aminfunktionen unter 0,5 mmol/ 100 g, d.h. < 0,15 % Fettsäureaminoamid (ermittelt durch HPLC-Analyse) abgesunken war. Dem Ansatz wurden nun entsprechend einem pH-Wert von 12,5 in 10 Gew.-%iger Produktlösung 43,2 g 37 Gew.-%ige Natronlauge zugesetzt und das Produkt in ein r Druckapparatur 1 h bei 120°C gerührt. Nach der Abkühlung wurde der Produkt-pH-Wert mit 53,8 g 24-Gew. - %iger Salzsäure auf 7,0 eingestellt. Die Kenndaten des niedrigviskosen Produktes sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Beispiel 2

Beispiel 1 wurde anstelle des Sulfobetains unter Einsatz von 200 g eines Amphoglycinats auf Basis Kokosfettsäureamino-ethylamid (40 Gew.-% AS) wiederholt. Die Kenndaten des niedrigviskosen Produktes sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Beispiel 3

Beispiel 1 wurde anstelle des Sulfobetains unter Einsatz von 40 g Trimethylglycin (100 Gew.-% AS) wiederholt. Die Kenndaten des niedrigviskosen Produktes sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Beispiel 4:

Beispiel 1 wurde anstelle des Sulfobetains unter Einsatz von 40 g eines Monoamids einer technischen Dimerfettsäure mit Dimethylaminopropylamin (100 Gew.-% AS) wiederholt. Die Kenndaten des niedrigviskosen Produktes sind in Tabelle 1 zusammengefaßt.

Vergleichbeispiel Vl

Beispiel 1 wurde ohne Zugabe einer Stickstoffverbindung wiederholt. Die Kenndaten des Produktes sind in Tabelle 1 zusammeng faßt.

Alle Prozentangaben v rsteh n sich als Gew.-%.

Tabelle 1
Kenndaten der V rsuchsprodukte

Bsp.	BET %	NVb.	FFS %	gly gly	NaCl	H20 %	Vis.
1	33,2	4,0	0,6	2,3	7,8	48,8	210
2	32,2	4,5	0,8	2,3	7,9	48,9	230
3	36,9	2,3	0,6	2,3	7,9	48,6	230
4	36,5	2,7	0,6	2,3	7,9	48,6	200
V1	37,1	-	0,6	2,4	7,7	48,8	fest

Legende: BET = Betain

NVb. = Stickstoffverbindung

FFS = Freie Fettsäure

GLY = Glycerin

Vis = Viskosität nach Brookfield;

20°C, 50 Upm, Spindel 3

Patentansprüche

1. Niedrigviskose wäßrige Konzentrate von Betaintensiden der Formel (I),

$$R^{2}$$

|
 $R^{1}[CONH(CH_{2})_{n}]_{p}^{N^{+}-(CH_{2})_{m}COO^{-}}$
|
 R^{3}

in der R¹ für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, R² und R³ unabhängig voneinander für einen Alkyl- und/oder Hydroxyalkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, n und m unabhängig voneinander für Zahlen im Bereich von 1 bis 5 und p für 0 oder 1 steht, er-Kondensation von hältlich durch **Fettaminen** Fettsäureaminoamiden mit Halogencarbonsäuresalzen, dagekennzeichnet, daß sie einen -Gehalt Stickstoffverbin- dungen ausgewählt aus der Gruppe, di gebildet wird von

- (a) Sulfobetainen,
- (b) Amphoglycinaten,
- (C) Trimethylglycin und/oder
- (d) Dicarbonsäuremono- und/oder -diamiden

als Verflüssigungsmittel aufweisen.

 Konzentrate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß di Betaint nsid dr Formel (I) f lg n, in der R¹ für inen Alkylrest mit 8 bis 18 K hlenstoffatom n, R^2 und R^3 für jeweils in M thylgrupp, n und m unabhängig voneinander für 1, 2 oder 3 und p für O steht.

- 3. Konzentrate nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Betaintenside der Formel (I) folgen, in der R¹ für einen Alkylrest mit 7 bis 17 Kohlenstoffatomen, R² und R³ für jeweils eine Methylgruppe, n und m unabhängig voneinander für 1, 2 oder 3 und p für 1 steht.
- 4. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß sie Sulfobetaine der Formel (II) enthalten,

$$R^{5}$$
|
 $R^{4}[CONH(CH_{2})_{n1}]_{p1}N^{+}-[A]-SO_{3}^{-}$
|
 R^{6}

in der R⁴ für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, R⁵ und R⁶ unabhängig voneinander für einen Alkyl- und/oder Hydroxyalkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, n1 für Zahlen im Bereich von 1 bis 5, p1 für 0 oder 1 und A für eine gegebenenfalls hydroxysubstituierte Alkylengruppe mit 1 bis 5 Kohlenstoffatom n steht.

5. Konz ntrat nach den Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß si Amph glycinate dr Formel (IIIa) bzw. (IIIb) enthalten,

CH2CH2OH

1+

R7 [CONH(CH₂)_{n2}]_{p2}NH-(CH₂)_{m2}COO-

(IIIa)

 CH_2CH_2OH $(CH_2)_{=2}COOX$

+

 $_{R}^{7}[CON(CH_{2})_{n2}]_{p2}NH-(CH_{2})_{m2}COO^{-}$

(IIIb)

in der R⁷ für einen aliphatischen Alkylrest mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, n2 und m2 unabhängig voneinander für zahlen im Bereich von 1 bis 5, p2 für 0 oder 1 und X für ein Alkalimetall steht.

6. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß sie Umsetzungsprodukte von Dicarbonsäuren
der Formel (IV)

HOOC-[A]-COOH

(IV)

in der A für eine lineare oder verzweigte, aliphatische, Cycloaliphatische oder aromatische Alkylengruppe mit 1 bis 36 Kohlenstoffatomen steht, mit Aminen der Formel (V)

R8-NH-R9

(V)

in der R⁸ für ein n lin aren oder v rzweigt n, aliphatischen, cycloaliphatischen, geg benenfalls hydroxysubstituierten und/oder aminosubstituierten Alkylrest mit 1 bis 18 Kohlenstoffatomen und R⁹ für Wasserstoff oder R⁸ steht.

- 7. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß der Gehalt an Stickstoffverbindungen
 im Bereich von 1 bis 40 Gew.-% bezogen auf die Konzentrate liegt.
- 8. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß der Feststoffanteil im Bereich von 40 bis
 55 Gew.-% bezogen auf die Konzentrate liegt.
- 9. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß der pH-Wert im Bereich von 5 bis 8 liegt.
- 10. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß der Gehalt an freiem Fettsäureaminoamid
 unter 1 Gew.-% bezogen auf die Konzentrate liegt.
- 11. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß der Gehalt an Seife unter 1 Gew.-% bezogen auf die Konzentrate - liegt.
- 12. Konzentrate nach den Ansprüchen 1 bis 11, dadurch gekennzeichnet, daß der Gehalt an Mono- bzw. Dichlor ssigsäure jeweils unter 5 ppm - bezogen auf die Konzentrat - li gt.

- 13. Verfahren zur H rst llung niedrigviskos r wäßrig r Konzentrat von B taint nsid n nach Anspruch 1, bei dem man Fettamine bzw. Fettsäureaminoamide mit Halogencarbonsäuren bzw. deren Salzen in an sich bekannter Weise umsetzt, dadurch gekennzeichnet, daß man Stickstoffverbindungen ausgewählt aus der Gruppe, die gebildet wird von
 - (a) Sulfobetainen,
 - (b) Amphoglycinaten,
 - (c) Trimethylglycin und/oder
 - (d) Dicarbonsäuremono- und/oder -diamiden

als Verflüssigungsmittel vor, während oder nach der Quaternierung zusetzt.

14. Verwendung von Stickstoffverbindungen nach Anspruch 1 als Verflüssigungsmittel zur Herstellung von niedrigviskosen wäßrigen Konzentraten von Betaintensiden.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

ional Application No PCT/EP 96/00520

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
1PC 6 C07C233/36 C07C231/12 C07C229/12 C07C227/08 C11D1/90

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. PIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 6 C07C C11D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base conssulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUM	IENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP,A,0 353 580 (GOLDSCHMIDT AG TH) 7 February 1990 see page 5, line 43 - line 46 see page 3, line 13 - line 38; claims; examples	1,8
A	DE,C,42 07 386 (GOLDSCHMIDT AG) 5 August 1993 cited in the application see page 3, line 43 - line 60; claims; examples	1,8
A	DE,C,42 27 391 (GOLDSCHMIDT AG TH) 36 September 1993 see page 5, line 12 - line 27 see page 3, line 42 - page 4, line 21 -/	1,6

X Further documents are listed in the continuation of box C.	Patent (amily members are listed in annex.
* Special categories of cited documents: 'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance 'E' earlier document but published on or after the international filling date 'L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) 'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means 'P' document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed	"I" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is considered to involve an inventive step when the document, such combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "&" document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search	Date of mailing of the international search report
4 June 1996	13.06.96
Name and mailing address of the ISA. Buropean Paint Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijewijk	Authorized officer
Tul. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Seufert, G

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Im ional Application No
PCT/EP 96/08520

		PCT/EP 9	6/00520		
C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No.					
A	DE,A,42 40 154 (HENKEL KGAA) 1 June 1994 s page 2, line 33 - line 65		5		
P,X	EP,A,0 647 613 (WITCO SURFACTANTS GMBH) 12 April 1995 see page 3, line 15 - line 45; examples		1,3,7-9, 13,14		
		•			
ļ					
ď					
	. ' <u>.</u>				
		•			
			· .		
		•			
	·				
			·		
•					
			·		
		•			
			*		

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int. jonal Application No PCT/EP 96/08520

Patent documentant cited in searchs preport	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP-A-0353580	07-02-90	DE-C- 382669 DE-D- 5890579 ES-T- 204529 JP-A- 209109	50 04-11-93 90 16-01-94
DE-C-4207386	05-08-93	DE-D- 5930222 EP-A- 056011 JP-A- 604943 US-A- 535496	15-09-93 22-02-94
DE-C-4227391	30-09-93	EP-A- 058376	23-02-94
DE-A-4240154	01-06-94	WO-A- 941247 EP-A- 967083 JP-T- 850348	13-09-95
EP-A-0647613	12-04-95	DE-A- 433446 CA-A- 212993 US-A- 546456	7 09-04-95

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int. .onales Aktenzeichen
PCT/EP 96/90520

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 6 C07C233/36 C07C231/12 C07C229/12 C07C227/08 C11D1/90

Nach der Internationalen Patterstklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 6 C07C C11D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gehiette fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evd. werwendete Suchbegriffe)

Kategorie*	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP,A,O 353 580 (GOLDSCHMIDT AG TH) 7.Februar 1990	1,8
	siehe Seite 5, Zeile 43 - Zeile 46 siehe Seite 3, Zeile 13 - Zeile 38; Ansprüche; Beispiele	
A ,	DE.C.42 07 386 (GOLDSCHMIDT AG) 5.August 1993 in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 3, Zeile 43 - Zeile 60; Ansprüche; Beispiele	1,8
A	DE,C,42 27 391 (GOLDSCHMIDT AG TH) 30.September 1993 siehe Seite 5, Zeile 12 - Zeile 27 siehe Seite 3, Zeile 42 - Seite 4, Zeile 21	1,6

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	Siehe Anhang Patentfamilie
Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen: 'A' Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzuschen ist 'E' älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedanum veröffentlicht worden ist 'L' Veröffentlichung, die gesignet ist, einen Prioritänanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdanum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) 'O' Veröffentlichung, die sich suf eine mindliche Offenberung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht 'P' Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die besonpruchte Erfindung kenn nicht als suf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mat einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie im Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist "A" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentismilie ist
Datum des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedstum des internationalen Rocherchenberichts
4.Juni 1996	13.06.96
Name und Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde Europäisches Patentame, P.B. S818 Patentiaan 2	Bevolknächtigter Bediensteter
NL - 2210 HV Rijewijk Td. (+31.70) 340-2040, Tz. 31 651 epo nl, Fax (+31.70) 340-3016	Seufert, G

1

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int Johnster Aktenzeichen
PCT/FP 96/80528

(Forteeto	PCT/EP 96 ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			96/00520	5/00520		
ategorie*		ng, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kom	menden Teile	Betr. Anspruc	h Nr.	
	DE.A.42 40 154 siehe Seite 2,	(HENKEL KGAA) 1.Jun Zeile 33 - Zeile 65	i 1994	T. 1	5		
, X	12.ADril 1995	(WITCO SURFACTANTS Zeile 15 - Zeile 45		,	1,3 13,	,7-9, L4	
	Betspicie						
						0	
		•	·	· X·			
	,			. ×			
	·			*			
	×		÷				
					·		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int. ionales Alternational PCT/EP 96/00520

Im Recherchen ber scht angeführtes Patent de la ument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP-A-0353580	07-02-90	DE-C- 3826654 DE-D- 58905750 ES-T- 2045290 JP-A- 2091050	31-01-91 04-11-93 16-01-94 30-03-90
DE-C-4207386	05-08-93	DE-D- 59302220 EP-A- 0560114 JP-A- 6049435 US-A- 5354906	23-05-96 15-09-93 22-02-94 11-10-94
DE-C-4227391	30-09-93	EP-A- 0583702	23-02-94
DE-A-4240154	01-06-94	WO-A- 9412477 EP-A- 9670839 JP-T- 8593483	09-06-94 13-09-95 16-04-96
EP-A-0647613	12-04-95	DE-A- 4334467 CA-A- 2129937 US-A- 5464565	13-04-95 09-04-95 07-11-95

THIS PAGE BLANK (USPTO)